



<b>Šifra predmeta:</b> HAH232	<b>Naziv predmeta:</b> ANALITIČKA HEMIJA II		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> DRUGA	<b>Semestar:</b> III	<b>Broj ECTS kredita:</b> 6
<b>Status:</b> OBAVEZNI		<b>Ukupan broj sati:</b> 105 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 75	
<b>Učesnici u nastavi</b>		<b>Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet</b>	
<b>Preduslov za upis:</b>		-	
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>		Sticanje osnovnih znanja i laboratorijskih vještina iz kvantitativne analitičke hemije - gravimetrijska analiza.	
<b>Tematske jedinice:</b>		<ol style="list-style-type: none"><li>Općenito o kvantitativnoj hemijskoj analizi, uzorci, reagensi, rastvori</li><li>Greške u kvantitativnoj hemijskoj analizi</li><li>Standardna devijacija, račun</li><li>Područje povjerenja, Q-, F-, i t-test, račun</li><li>Priprema uzorka za analizu, vrste uzoraka, uzorkovanje</li><li>Analitičke vase, princip vaganja, vaganje metodom diferencije</li><li>Greške izvedenog rezultata, značajne cifre</li><li>Vлага u uzorku, uticaj temperature i vlažnosti zraka na sadržaj vlage</li><li>Prevođenje uzorka u rastvor, rastvaranje i raščinjavanje</li><li>Provjera znanja - TEST</li><li>Gravimetrijske metode zasnovane na taloženju supstanci</li><li>Koloidni talozi, kristalni talozi; taloženje iz homogenih rastvora</li><li>Onečišćenje taloga, postupci sa talogom</li><li>Odvajanje taloženjem, uticaj kiselosti i građenje kompleksa</li><li>Izračunavanja u gravimetriji, gravimetrijski faktor</li></ol>	
<b>Ishodi učenja:</b>		Student će moći: <ul style="list-style-type: none"><li>- definirati i objasniti principe gravimetrijske analize u analitičkoj hemiji,</li><li>- navesti i izračunati osnovne statističke parametre (srednju vrijednost, medianu, mod, standardnu devijaciju) i testove (t-test i F test),</li><li>- provesti gravimetrijsku analizu zadalog uzorka.</li></ul>	
<b>Metode izvođenja nastave:</b>		Predavanja (usmeno izlaganje nastavnika – prezentacije) i laboratorijske vježbe (praktičan rad)	
<b>Metode provjere znanja sa</b>		Provjera znanja i kriteriji	

<b>strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohadanje nastave	5	3
	2. Angažman na nastavi	15	8
	3. Test u toku nastave	40	22
	4. Završni ispit	40	22
	U k u p n o	100	55
*Angažman na nastavi se budi kroz rad studenta na vježbama.			
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	Bodovni kriterij i ocjenjivanje		
	Osvojeni broj bodova	Ocjena (BiH)	ECTS ocjena
	< 55	5	F, FX
	55–64	6	E
	65–74	7	D
	75–84	8	C
	85–94	9	B
	95–100	10	A
<b>Obavezna:</b> 1. J. Savić - M. Savić, (1989), Osnovi analitičke hemije, Klasične metode, Svjetlost, Sarajevo  <b>Dopunska:</b> 1. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, (1999), Osnovi analitičke kemije, šesto izdanje (englesko), prvo izdanje (hrvatsko), Školska knjiga, Zagreb; 2. D. Harvey, (2000), Modern Analytical Chemistry, De Pauw University, McGRAW-HILL HIGHER EDUCATION; 3. Praktikum iz Analitičke hemije II -osnovi gravimetrijske analize, Interna skripta			

<sup>1</sup> Struktura bodova i bodovni kriterij za svaki nastavni predmet utvrđuje vijeće organizacione jedinice prije početka studijske godine u kojoj se izvodi nastava iz nastavnog predmeta u skladu sa članom 64. st.6 Zakona o visokom obrazovanju Kantona Sarajevo

<sup>2</sup> Senat visokoškolske ustanove kao ustanove odnosno vijeće organizacione jedinice visokoškolske ustanove kao javne ustanove, utvrđuje obavezne i preporučene udžbenike i priručnike, kao i drugu preporučenu literaturu na osnovu koje se priprema i polaze ispit posebnom odlukom koju obavezno objavljuje na svojoj internet stranici prije početka studijske godine u skladu sa članom 56. st 3. Zakona o visokom obrazovanju Kantona Sarajevo